Also published as:

WO9313074 (A1) US5498623 (A)

RU2120440 (C1)

PL172532 (B1)

NO304227 (B1)

more >>

# SUBSTITUTED IMIDAZOLE DERIVATIVES AND THEIR PREPARATION AND USE

Publication number: JP7506087 (T)
Publication date: 1995-07-06

Inventor(s):
Applicant(s):
Classification:

- international: C07D233/64; A61K31/415; A61K31/4164; A61K31/496;

A61P1/18; A61P3/04; A61P9/12; A61P25/02; A61P25/28; C07D233/54; A61K31/415; A61K31/4164; A61K31/496; A61P1/00; A61P3/00; A61P9/00; A61P25/00; C07D233/00;

(IPC1-7): C07D233/64; A61K31/415

- European: C07D233/64; A61K31/415 Application number: JP19920511460T 19921218

**Priority number(s):** WO1992FI00349 19921218; GB19910027050 19911220

Abstract not available for JP 7506087 (T)
Abstract of corresponding document: **WO 9313074 (A1)** 

This invention provides novel compounds of formula (I) wherein Y is -CH2- or -CO-; R1 is F, CI or OH; R2 is H, F or CI; and R3 is H, CH3 or CH2CH3, excluding 4-(5-chloro-2,3-dihydro-1H-inden-2-yl)-1H -imidazole and 4-(4-chloro-2,3-dihydro-1H-inden-2yl)-1H-imidazole and their non-toxic acid addition salts and mixtures thereof. Processes for the preparation of these compounds are described, as are novel pharmaceutical compositions comprising at least one of the compounds or their salts. The compounds and their non-toxic salts exhibit valuable pharmacological activity and are highly selective and long acting antagonists at a2adrenoceptors. Their peroral bioavailability is good. The compounds are especially useful in the treatment of cognitive disorders.

Data supplied from the espacenet database — Worldwide

(19)日本国特許庁(JP)

# (12) 公表特許公報(A)

FΙ

(11)特許出願公表番号 特表平7-506087

第3部門第2区分

(43)公表日 平成7年(1995)7月6日

(51) Int.Cl.6

識別記号 庁内整理番号

7019-4C

C 0 7 D 233/64 A 6 1 K 31/415

AAM

9454-4C

AAU 9454-4C

> 審査請求 未請求 予備審査請求 有 (全 20 頁)

(21)出願番号 (86) (22)出願日 特願平5-511460

平成4年(1992)12月18日

101

(85)翻訳文提出日

平成6年(1994)6月18日

(86)国際出願番号

PCT/FI92/00349

(87)国際公開番号

WO93/13074

(87)国際公開日

平成5年(1993)7月8日

(31)優先権主張番号 9127050.4

(32)優先日

1991年12月20日

(33)優先権主張国

イギリス (GB)

(71)出願人 オリオン-ユヒチュメ オサケ ユキチュ

フィンランド共和国、02200 エスポー、

オリオニンチエ・1

(72)発明者 カルヤライネン、アルト ヨハネス

フィンランド共和国、90650 オウル、ミ

リオヤンチエ 13 ホー 37

(72)発明者 ヴィルターネン、ライモ エイナリ

フィンランド共和国、21290 ルスコ、ク

ナピンチエ 2-4 アスント 5

(74)代理人 弁理士 朝日奈 宗太 (外3名)

最終頁に続く

(54) 【発明の名称】 置換イミダゾール誘導体ならびにそれらの製造法および用途

## (57)【要約】

本発明は式(I)(式中、Yは-CH<sub>2</sub>-または-CO -を表し; $R_1$ はF、C1またはOHを表し; $R_2$ は H、FまたはC | を表し: $R_3$  はH、 $CH_3$  または  $CH_{2}CH_{3}$ を表す) で示されるが、4-(5-2)-2. 3-ジヒドロ-1H-インデン-2-イル)-1H-イミダゾールおよび4-(4-クロロ-2, 3-ジヒドロー1H-インデンー2-イル)-1H-イミダ ゾールを除く、新規な化合物およびそれらの非毒性酸付 加塩ならびにそれらの混合物を提供する。前記化合物ま たはそれらの塩の少なくとも1つを含んでなる新規な薬 学的な組成物と同様に、これらの化合物の製造法が記載 される。本発明の化合物およびそれらの非毒性塩は有益 な薬理活性を示し、高度に選択的で長く作用するα,-アドレナリン受容体での拮抗剤である。それらの経口の バイオアベイラビリティは良好である。本発明の化合物 はとくに認識障害の治療に有用である。

## 請求の範囲

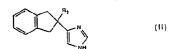
1. 一般式

(式中、

Y は - C H 2 - または - C O - を表し、

R i は F 、 C ! または O H を装し; R 2 は H 、 F または C 1 を装し; および R 3 は H 、 C H 3 または C H 2 C H 3 を表す) で示される、 4 - (5 - クロロー2.3 - ジヒドロー1 H - インデンー2 - イル) - 1 H - イミダソールおよび 4 - (4 - クロロー2.3 - ジヒドロー1 H - インデンー2 - イル) - 1 H - イミダソールを除く、 置換イミダゾール、およびそれらの 薬学的に 許容しうる 塩。

- R<sub>1</sub> はFを表し、R<sub>2</sub> はHまたはFを表す請求の範囲第1項記載の化合物。
- 3. R<sub>2</sub> は日を表す請求の範囲第2項記載の化合物。
- R<sub>3</sub> は水素またはCH<sub>2</sub> CH<sub>3</sub> を表す、請求の範囲 第1項記載の化合物。
- Y は C H<sub>2</sub> を表す、請求の範囲第1項記載の化合物。
- 6. 4 (2 エテル-5 フルオロー2, 3 ジヒドロ-1 H インデン-2 イル) 1 H イミグソールまたはその薬学的に許容しうる非毒性塩。
- 7. 4-(5-フルオロ-2.3-ジヒドロ-2-メチ ル-1 H-インデン-2-イル) -1 H-イミダゾ-

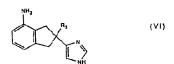


(式中、Rg はH、CHg またはCHg CHg を表す) で示される化合物をニトロ化して式 (III) および (IV)

で示される化合物をえ、前記化合物を適宜互いから分離し、さらに式(Ⅴ)および(Ⅵ)

ルまたほその薬学的に許容しうる非毒性塩。

- 8. 4 (2 エチル 5, 6 ジフルオロー2, 3 ジヒドロー1 H インデンー2 イル) 1 H イミダソールまたはその薬学的に許容しうる非器性塩。
- 9. 2 エチルー6 フルオロ-2, 3 ジヒドロ-2
   (1 H イミダゾール-4 イル) 1 H インデン-1 オンまたはその薬学的に許容しうる非毒性塩。
- 10. 6 クロロー 2 エチルー 2 . 3 ジヒドロー 2 (1 H イミダゾールー 4 イル) 1 H インデンー 1 オンまたはその 薬学的に 許容しうる非難性塩。
- 11. 4 (4 フルオロ-2.3-ジヒドロ-1 H インデン-2 イル) 1 H イミダゾールまたはその薬学的に許容しうる非務性塩。
- 12. 4-(5-フルオロ-2.3-ジヒドロ-1H-インデン-2-イル)-1H-イミダゾールまたはその 変学的に許容しうる非様性塩。
- 13. 2 エチルー2 (1 日 イミダゾールー4 イル) - 5 - インダノールまたはその薬学的に許容しうる非 株性性。
- 14. 4- (5, 6-ジクロロー2-エチルー2, 3-ジ ヒドロー1 H-インデンー2-イル) - 1 H-イミダ ゾールまたはその薬学的に許容しうる非様性塩。
- 15. 4-(5-クロロー2-エチルー2, 3-ジヒドロー6-エトロー1 H-インデンー2-イル)-1 H-イミダソールまたはその薬学的に許容しうる非存性塩。
   16. 式(11)



で示される対応するアミノ関換化合物にさらに還元し、 該化合物を適宜互いから分離しそれらの対応するジア ソニウム塩にかえたのち、ジアソニウム基を対応する ハロゲンで置換して式 ( V ! !!) および ( V !!!)

(式中、 X は F または C I を表す) で示される化合物 をえることを特徴とする、一般式 I

$$\begin{array}{c}
R_1 \\
R_2
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
R_2 \\
NH
\end{array}$$
(1)

(式中、

Yは-CH<sub>1</sub> -を表し、

R<sub>1</sub> はFまたはCIを表し;R<sub>2</sub> はHを表し、R<sub>3</sub> は 前記と同じ)で示される化合物の製造法。

- 17. 式『! [および VIII]中の X が F を表すことを特徴とする、請求の範囲第16項記載の製造法。
- 18. 前記ジアソニウム塩を低温で亜硝酸ナトリウムに鉱酸と式 V および/または Viで示されるアミンとを反応させることにより生じることを特徴とする、請求の範囲第17項記載の製造法。
- 19. 式 Y | | および Y | | | 中の X が C | を表すことを特徴とする、請求の範囲第 1 6 項記載の製造法。
- 20. 前記ジアソニウム塩を低温で塩酸および亜硝酸ナトリウムと式 V および/または YIで示されるアミンとを反応させることにより生成することを特徴とする、請求の範囲第19項記載の製造法。
- 21. 式 7 1 1

(式中、 X は F または C i を 表し、 R <sub>1</sub> は H 、 C H <sub>1</sub> または C H <sub>2</sub> C H <sub>3</sub> を 表す )で示される 化合物 を ニ トロ 化して 式 | I

そのニトロ甚を対応するアミノ甚に還元し、

これをさらにジアゾニウム基にかえ、そののち対応するハロゲンにかえることを特徴とする、式 X

(式中、 X は F ま た は C I を 表 し 、 R <sub>3</sub> は 前 記 と同じ ) で 示 さ れ る 化 合 物 の 製 造 法 。

#### 23. 式

で示される化合物をえ、そのニトロ基をさらに対応するアミノ基に選元し、

そののちそのアミノ甚を対応するジアソニウム基にかえ、それを対応するハロゲンにかえることを特徴とする、一般式

(式中、

Y は - C H 2 - を表し、

X<sub>1</sub> はFまたはCIを表し、

 $X_2$  は下または C 1 を表し、  $R_3$  は前記と同じ)で示される化合物の製造法。

#### 22. 式 []

(式中、 R g は H 、 C H g または C H g C H g を波す) で示される化合物をニトロ化し、

(式中、 X<sub>i</sub> はドまたはClを装し、R<sub>j</sub>はH、CH<sub>j</sub> またはCH<sub>2</sub> CH<sub>j</sub> を表す)で示される化合物をニトロ化して式

で示される化合物をえ、そのニトロ基をアミノ基に還元し、

そののちアミノ基を対応するジアソニウム基にかえ、 そのジアソニウム基を対応するハロゲンにかえること を特徴とする、一般式

(式中、 X <sub>2</sub> は F または C 1 を 表し、 X <sub>1</sub> および R <sub>3</sub> は前記と同じ)で示される化合物の製造法。 24. 一般式 V

(式中、 R 3 は H 、 C H 3 また C H 2 C H 3 を表す)で示される化合物を低温で濃硫酸の存在下亜硝酸ナトリウムと反応させ、えられたジアソニウム塩を分解して式 ( I i l ) で示される化合物をえることを特徴とする一般式 X i i

(式中、R<sub>3</sub> は前紀と同じ)で示される化合物の製造法。

25. 一般式

(式中、

Y は - C H <sub>2</sub> - または - C O - を表し、

X<sub>1</sub> はFまたはC1を表し;

X 2 はFまたはCIを表し、R 3 はH、CH 3 または

(式中、

Y は - C H 2 - または - C O - を表し、R 1 は F 、 C I または O H を表し; R 2 は H 、 F または C I を表し; R 3 は H を表す)で示される 優換イミダソールまたはその 薬学的に 許容しうる 塩の 有効 量を治療対象に 投与することからなる 認識 障害の治療方法。

C H 2 C H 3 を表す) で示され、 4 - (5 - クロロー2, 3 - ジヒドロー1 H - インデン- 2 - イル) … 1 H - イミダゾールおよび 4 - (4 - クロロー2, 3 - ジヒドロー1 H - インデン- 2 - イル) - 1 H - イミダゾールを除く新規中間体。

26. 一般式

$$\begin{array}{c}
R_1 \\
R_2
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
R_3 \\
N
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
N \\
N
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
(1)
\end{array}$$

(式中、

(式中、

 Y は - C H<sub>2</sub> - または - C O - を表し、

 R<sub>1</sub> は F、 C I または O H を表し: R<sub>2</sub> は H、 F または C I を表し: R<sub>3</sub> は H を表す)で示される 置換 イミダソールおよびその 薬学的に 許容しうる 塩の 認識 障害の治療に 用いる 医療の ための 用途。

28. 一般式

## 明 細 書

置換イミダゾール誘導体ならびに それらの製造法および用途

木発明は新規な4 (5) 一覆換イミダゾール誘導体およびそれらの非選性塩、それらの製造法、それらを含有する医薬組成物、ならびにそれらの用途に関する。

本発明のイミダゾール誘導体は、 4 - (5 - クロロー2.3 - ジヒドロー1H-インデンー2-イル)-1H - イミダゾールおよび4- (4 - クロロー2.3 - ジヒドロ-1H-インデン-2-イル)-1H-イミダゾールは除かれるが、一般式:

(式中、 Y は - C H<sub>1</sub> - または - C O - を表し、 R<sub>1</sub> は F 、 C ! または O H を表し; R<sub>2</sub> は H 、 F または C ! を表し; R<sub>3</sub> は H 、 C H<sub>3</sub> または C H<sub>2</sub> C H<sub>3</sub> を表 す)で示され、その集学的に許容しうるものを含む。

本発明の最も好ましい化合物はR  $_1$  が F を表し、R  $_2$  が水 来または F 、 とくには水 来を表す化合物である。また、好ましくは R  $_3$  が水 来または C H  $_2$  C H  $_4$  を表し、Y が  $_2$  C H  $_2$  一を表す化合物である。このような好ましい化合物の特定の具体例として、4  $_2$  (2  $_2$  エチルー 5  $_3$  一フルオロー 2 、3  $_4$  ジゾールおよび 4  $_4$  (5  $_4$  フルオロー 2 、3  $_4$  ジビドロー 1 H  $_4$  インデンー 2  $_4$  イル)  $_4$  1 H  $_4$  インデンー 2  $_4$  イル)  $_4$  1 H  $_4$  2  $_4$  2  $_4$  2  $_4$  2  $_4$  1  $_4$  2  $_4$  2  $_4$  2  $_4$  1  $_4$  2  $_4$ 

H - イミダゾールがあげられる。これらの化合物はまた本発明による二層後(disobstituteled)インダンーイミダゾール誘導体の製造法のための有益な中間体でもある。本発明の化合物は非常に選択的かつ長く作用する a 2 - アドレナリン受容体の拮抗剤であり、良好な経口のパイオアベイラビリティをもつ。前記化合物はとくに認識離害(cognitive disorders)の治療に有益である。

有益なα,一アドレナリン受容体拮抗剤は、より早く に、たとえば欧州特許第183492号、同第2477 6 4 号および同第 3 7 2 9 5 4 号各明細書に開示されて いる。国際公開第91/18886号パンフレット(1 991) には年令に関連する記憶欠陥 (age-telated semoty impairment) および他の認識障害の治療におけ る、いくつかのインデン-イミダゾール誘導体、とくに アチパメゾール(zlipzotzolz)の用途を開示している。 これらのより早い特許出願に開示された化合物は、それ らのいくつかは非常に強力で選択的なα,一アドレナリ ン受容体拮抗剤であるが、通常非常に作用持続期間が短 かい。これは化合物が臨床手順中で使用する際には問題 を生じないが、充分な患者の協力をえるためにはより長 期の作用持続期間と良好な経口のパイオアベイラビリテ ィをもつ化合物が必要である。たとえばEP37295 4 に開示された、長い作用持続期間をもつことが報告さ れているインダンーイミダソール誘導体もある。しかし ながら、このような化合物は本発明の化合物ほど強力な α, ーアドレナリン受容体拮抗剤ではない。

αーアドレナリン受容体は薬理学的根拠にもとづき 2 つのサブクラス、すなわちα | 一およびα 1 ーアドレナ

拡張し血圧の低下を導くことが予測されうる。 α 2 ープロッカーはしたがって抗高血圧剤として有益でありうる。 グルコースおよび脂肪の機構もまた α 2 ー アドレナリン 受容体を含む抑制機構により調節される。 α 2 ー 拮抗剤はしたがって機尿病および肥満症に用いられうる。

本発明の以下の化合物をテストした。

#### 表 1

## 番号名

- 1. 4 (2 エチル 5 フルオロ 2 , 3 ジヒドロ - 1 H - インデン - 2 - イル) - 1 H - イミダソール
- 2. 4 (5 フルオロ-2, 3 ジヒドロ-2 メチル - 1 H - インデン-2 - イル) - 1 H - イミダソール
- 3. 4 (2 エチル-5, 6 ジフルオロ-2, 3 ジ ヒドロ-1 H - インデン-2 - イル) - 1 H - イミダ ゾール
- 4. 2 エチルー 6 フルオロ- 2 . 3 ジヒドロ- 2 -(1 H - イミダソール- 4 - イル) - 1 H - インデン - 1 - オン
- 5. 6 クロロー 2 エチルー 2 . 3 ジヒドロー 2 (1 H イ : ダゾールー 4 イル) 1 H インデンー 1 オン
- 6. 4 (4 フルオロ-2, 3 ジヒドロ-1 H イン デン-2 - イル) - 1 H - イミダゾール
- 7. 4 (5 フルオロー2, 3 ジヒドロー1 H イン デン-2 - イル) - 1 H - イミダゾール
- 8. 2 エチル 2 (1 H イミダソール 4 イル) - 5 - インダノール

本発明の化合物の薬理学的活性は以下のように測定し

リン 受容体に分けられうる(たとえば、スタークおよびドチェルティ(Startle & Docherty)、ジェイ・カルディオパスク・ファルマコル(J. Cardiovaic, Pharmacol.)、1、サブル(Stapel.)1、514~523頁(1981年) 参照)。 a l ーアドレナリン 受容体はシナプス後部に存在するが、 a l ーアドレナリン 受容体はたとえば血管平滑筋、血小板、すい臓性 β ー 細胞、脂肪細胞および中枢神経系において、シナプス前部の神経末端およびシナプス後部のどちらにも位置していることが充分に確められている。

シナブス後部の α 2 ーアドレナリン受容体により仲介されるもっともよく知られた薬力学的な効果は血管平滑筋の収縮である。 したがって血管における末梢のシナブス後部の α 2 ーアドレナリン受容体の ブロックは血管を

た。

## 1. インビトロの a 2 - 拮抗作用

 $a_2$  一括抗作用は単離され、電気的に刺激されたマウスの精管(var deferent) 標品を用いて測定した(マーシャル(Marshall) ら、ブル・ジェイ・ファルマク(Br. J. Pharmac.) 6 2、147、151頁、1978年)。このモデルにおいて、 $a_2$  一作動剤(デトミジン)は電気的に刺激された筋収縮をブロックし、前記作動剤を設与する前に $a_2$  一括抗剤を没与してそのpA2 値を測定することにより $a_2$  一括抗剤の効果がみとめられる。公知の $a_2$  一括抗剤アチパメソールを参考物質として用

[以下余白]

#### 表 2

化合物	a2-拮抗作用 (pA2対デトミジン)	α j – 拮抗作用 (pA 2対フュニレフリン)	α1-作動作用 (pD2)
	マウス精管	ラット精管	ラット精管
1.	8.2	効果なし	効果なし
2.	7.3	測定されず	測定されず
3.	7.2	測定されず	測定されず
4.	5.9	効果なし	効果なし
5.	6.6	測定されず	謝定されず
6.	8.1	_	6.5、充分な 作動作用
7.	8.0	-	5.5、部分的な 作動作用
8.	7.2	測定されず	測定されず
アチバメソール	v 8.1	5.0	効果なし

化合物の $\alpha_2$  ープロッキング作用の持続期間は以下のようにして測定した:麻酔を誘導し、デトミジンの累加する静注投与による試み (challenge) を行なう1、2、

放射状アーム迷路の装飾されたパージョンである。アチパメソール塩酸塩(0.3 mg/kg 皮下注)、MPV-1730 BILL塩酸塩(3 mg/kg 経口)およびMPV-1743 AILL塩酸塩(0.3 mg/kg 皮下注)を蒸留水に溶解した。水はコントロールとしても用いた。全ての注射は1 ml/kgの容量でおこなった。

装置:迷路は次々につらなった2つの十字の形状の木製 の台であった。ステム (ilea) (スターティングアーム) は長さ90cmで幅12cmであった。5つの他のアー ム(ゴールアーム)は長さ50cmで幅12cmであっ た。4つのゴールアームはステムに対して、およびステ ムの向かい側にある第5番目のアームに対して垂直にお かれた。ステムおよびアームの片側に2. 〇cmの高さ のエッジがあった。各ゴールアームの端の深さ1cmで 直径3cmの穴はフードカップとして用いた。スタート 台 (20×20 cm) はギロチンドアによってステムか ら分離される。ドアは高さ12cmで幅7cmであった。 ドアフレームは高さ20cmで幅20cmであった。迷 路はテスト装置と同様に他の物体(objects)を含んだ 暗く照明された(lov-lighted)テストルームにおいて、 フロアーの上31cmにあげられた。ゴールアームの端 の穴にはほうびのえさ (45 m g ペレット パイオ・サ ープ・インク(Bio Stitt lac.))である3つのペレッ トがおかれた。

手順:訓練の2日前、動物をはじめの体質の90%まで

4、7または16時間前に4匹のラットの群に等しい能力の(equipotent)用風で経口的に拮抗剤を投与した。各前処理群について0.1mg/kgのデトミジンの散聴効果の拮抗作用の百分率を計算することにより、時間一効果の関係が認められた。これにより半分に拮抗作用が減じるのに要する時間を順次測定することができた。結果を表3に示す。

経口投与したばあいの拮抗剤の相対的なパイオアペイラビリティを、経口および非経口投与後のそれらの a 2 ーブロッキング効果の強さを比較することにより評価した。麻酔を誘導し、デトミジンを用いる試みを行なう 1 時間前に作用持続期間の測定に関連して前記のようにして拮抗剤をラットの群に等しい能力の用量(0.3~3 mg/kg)で投与した。結果を表3に示す。表3

化合物	α2-拮抗作用 ED50μg/kg 静注)	α2-拮抗作用の t <sub>1/2</sub>	経口のバイオアベイ ラビリティ
1.	15	3	8 1
4.	300	6	89
7.	10	7	80
アチパメゾール	10	2	56

#### 3. 記憶に対する効果

ラットにおけるリニアアーム 迷路 課 題における学習および 記憶についてアチパメソール、 M P V - 1 7 4 3 A III (化合物 7 ) および M P V - 1 7 3 0 B III (化合物 4 ) の効果を検討した。リニアアーム 迷路はラットにおいて一般的に用いられる記憶テストである、

それらの体重を減らすえさを与えないスケジュール下に おいた。この2日間にラットをテストルームおよびほう びのえさを扱うこと(3回/日)にならした。2日目動 物をえさのない迷路にもならした:同じケージからの3 ~ 5 匹の動物は同じ回に10分かかった。3日目ゴール アームにえさをつけ、教示トライアルを、1回につきラ ット一匹で、行なった。ラットは薬物または蒸留水を投 与される0分後にスタート台におかれた。10秒後ドア がひらかれ全てのえさをみつけるまでラットは迷路を探 素することを許容された。全てのえさをみつけるための 時間およびすでに入ったアームへのなされた再入を記録 した。この向に全てのラットは少なくとも5分額米路に ととまることを許容された。翌日適切な記憶および学習 テスティングを開始しる日間(テスト施行日(testing 4471) 1~4日間) 続けた。ラットには1日あたり2回、 8回のトライアルがなされた。トライアルとトライアル の間の間隔は50分間であった。薬物または蒸留水をそ の日の第1回のトライアル前30分に投与した。その他 はテスティングトライアルは数示トライアルと同一であ った。全ての観察はテスト溶液が暗号化されたフラスコ においてブラインドで行なった。

統計学にもとづく分析: 結果は平均時間/トライアル/日(物) および平均エラー/トライアル/日として表した。繰返した測定の分散の分析(ANOVA)は学習および記憶についての薬物効果およびテストする日の効果を比較するために用いた。

結果:学習および記憶についてのアチパメソール、MP

A IIIおよびMPV-1730 B IIIが成ラット(iduit riti)に対する学習するおよび記憶を高める効果をもつことが示唆される。

本発明の化合物は有機および無機酸と反応して、たとえば塩化物、臭化物、硫酸塩、明酸塩、リン酸塩、スルホン酸塩、ギ酸塩、酒石酸塩、マレイン酸塩、クエン酸塩、安息香酸塩、サリチル酸塩、アスコルビン酸塩などの、多くの薬学的に使用できる酸付加塩を形成する。それらの塩は塩基と同様の治療活性をもつ。

本発明の化合物およびそれらの非毒性の薬学的に許容しうる酸付加塩は経口的、非経口的または静脈内に投与してもよい。 好ましくは認識障害の治療において化合物は 0 . 1~10 mg/kg、好ましくは 0 . 2~1 mg/kgの 1日用量で経口的に投与される。

本発明の化合物とともに典型的に用いられる薬学的な

で示される化合物がえられるが適宜分離されうる、少量 の式 ( I V )

で示される化合物もえられる。化合物(JII)または(II)のニトロ基はさらに対応するNH2基に、たとえば分子水素を使う接触水素化により還元される。好ましい触媒はたとえばPtO2またはPd/Cである。このようにしてえられたアミノー圏換化合物は互いから分離されうる。

アミノ屋換化合物

および

担体は固体であってもよいし液体であってもよく、役与しようと計画された方法で一般的に選択される。製剤のための補助成分の選択は当業者にとって日常的なことである。 渡した 溶媒、ゲル形成成分 (dispersion forming redients)、分散形成成分 (dispersion forming redients)、着色剤 (colors) などが通常の方法で用いられる。

本発明の化合物のマウスを用いる急性毒性(LD 50)は 5 0 m g / k g (経口) より低い。たとえば、7 - (4 - (5 - フルオロー2、3 - ジヒドロー1 H - インデン-2 - イル) - 1 H - イミダゾールの L D 50 は 1 0 0 m g / k g (経口) である。

式(I)の化合物は以下の方法にしたがって製造されうる。

式(11)

(式中、 R  $_3$  は前記と同じ)で示される化合物は、硫酸の存在下ニトロニウムイオン  $^+$ NO  $_2$  を形成しうる強力なニトロ化 剤 、 好 ま し く は 硝 酸 尿 素 ( H  $_2$  NC O N H  $_2$  × H N O  $_3$  ) でニトロ化され、おもに式 ( ! ! ! )

は、 亜硝酸を用いて対応するジアソニウム塩に変換される。 その試薬は低温、好ましくは約0℃で亜硝酸サトリウム に対する鉱酸、好ましくはフルオロホウ酸(HBF)の作用によりアミン(Vまたは YI)の存在下で発生される。このようにしてえられたフルオロホウ酸ジアソニウム塩はフッ化物(VIII)または(VIII)、三フッ化ホウ素およびチッ素を生じるために温度的に分解しう

(式中、XはFを表す)。

対応する塩素が屋接された化合物は、アミン(Vまたは『I)を塩酸および亜硝酸ナトリウムと低温で反応させ、ついでジアゾニウム基を金属塩化物、好ましくは塩化銅(I)と、高温で濃塩酸中で反応させることにより製造しうる。

式 ( V 1 1)

(式中、XはFまたはCIを表す)で示されるモノハロゲン化化合物を、たとえば硝酸尿素と硫酸中で反応させることによりさらにニトロ化することができ、化合物(11)

をえ、さらに前述したようにアミノ甚をヘてハロゲンによりさらにニトロ甚を薩換することができ、式(I) (式中、 R<sub>I</sub> および R<sub>2</sub> がともにハロゲンを表す)で示される化合物をえる。

式 (!) (式中、 Y が C O を表し、 R <sub>|</sub> が 6 位の F または C ! を表す) で示される化合物 (X)

(X=FまたはCl) は式!!

てテトラメチルシランを用いるブルカー(Braker) A C 3 0 0 P スペクトロメーターにおいてえられた。そこから示されたケミカルシフト(δ、 p p m)は下のフィールド(devalietd)で測定された。文字 s 、 d 、 t 、 q および m はそれぞれ一重線(tinglet)、二重線(dovblet)、三重線(triplet)、四重線(quartet)または多重線(moltiplet)を示すために用いる。これに関連して水素原子の数もまた記載される。化合物のは、に関連として重水素メタノールにおいて測定したのが、塩基としての化合物のスペクトルは重水素メタノールは重水素メタノールは重水素メタノールは重水素メタノールは重水素メタノールは大きいて記録した。マススペクトロメーターにおいて記録した。

## 実施例1

4 - (2 - エチル- 5 - フルオロ- 2 , 3 - ジヒドロー 1 H - インデン- 2 - イル) - 1 H - イミダソール

## 4 - (2 - エチル - 2 . 3 - ジヒドロ - 5 - ニトロ - 1 H - インデン - 2 - イル) - 1 H - イミダゾール

4 - (2 - エチル-2, 3 - ジヒドロ-1 H - インデン-2 - イル) 1 H - イミダゾール (カルジャライネン、エー・ジェイ (Karjalainen. A. J.) ら、米国特許第4,689,339号明細書:3.00g、0.0141モル)を0℃で渡硫酸15m&に加えた。研酸尿素(1.74g、0.0141モル)を0℃で少量にわけ

で示される出発材料をたとえば硝酸尿素を用いて硫酸ヤンにの方法にしたがってきらいたいのがとにしたがってきることに異されるで、別のハロゲン原子はたとえば硝酸マスを展れて、のの水素添加および最終的に前配の方法によりさらに化合物(X)の芳香環の4位に導入されらる。

式【[

で示される化合物は、たとえば亜硝酸ナトリウムと濃硫酸の存在下低温で反応することによって式 (V) で示される化合物を製造しうる。ついでジアゾニウム塩は温度的に分解して式 (XIII) の化合物を生じる。

さらに本発明の化合物は飲州特許出願第183492 号明細會に記載された方法を応用することにより製造してもよい。

以下の実施例において、「H および <sup>13</sup> C N M R スペクトルシフトが示され、N M R スペクトルは内部標準とし

て加えた。反応ののち溶液を氷水(ice valer)に注加した。溶液を水酸化ナトリウムを用いてアルカリ性にし酢酸エチルで抽出した。有機溶液を硫酸マグネシウムで乾燥し蒸発した。4-(2-エチル-2、3-ジヒドロ-5-ニトロー1 H-インデン-2-イル)-1 H-イミダソールの収率は3.59g(99%)であった。生成物の塩酸塩は乾燥塩化水素-酢酸エチルにおいて製造した。

 $\begin{array}{l} \text{M S} : 2 \; 5 \; 7 \; (\; 2 \; 2 \; . \; \text{M} \stackrel{\text{f.}}{}) \; , \; \; 2 \; 2 \; 8 \; (\; 1 \; 0 \; 0 \; . \; \text{M} - \text{C} \\ \text{H} \cdot _{2} \; \text{C H} \cdot _{2} \; ) \; , \; \; 1 \; 8 \; 2 \; (\; 2 \; 7 \; , \; \; 2 \; 2 \; 8 \; - \text{N} \; 0 \; _{2} \; ) \end{array}$ 

## 4 - (5 - アミノ - 2 - エチル - 2 . 3 - ツヒドロ - 1 H - インデン - 2 - イル) - 1 H - イミダソール

エタノール(150mg)における 4 - (2-エチル-2.3-ジヒドロ-5-ニトロ-1 H-インデン-2-イル)-1 H-イミダゾール(10.25g、0.03988モル)の溶液を 3 気圧の圧力で P t O<sub>2</sub>(1g)で水素添加した。水类のとり込みがなくなったときに反

## 特表平7-506087 (9)

応混合物を 5 退し蒸留 乾 固して 4 − (5 − アミノー 2 − エチルー 2 ・ 3 − ジヒドロー 1 H − インデンー 2 − イル)
ー 1 H − イミダゾール (8 ・ 2 g 、 9 1 %) をえた。
生成物をメチレンクロライドーメタノール混合物 (9・5・0・5) で溶出するフラッシュクロマトグラフィー
により精製した。生成物の 塩酸塩は乾燥酢酸エチルーエーテルにおいて乾燥塩化水素を用いて製造した:mp・145 ~ 152℃。

MS: 227 (50,  $M^{+}$ ). 212 (15, M - C H  $_{3}$ ), 198 (100. M - C H  $_{2}$  C H  $_{3}$ )

塩基、  $^{1}$  H N M R (  $^{3}$  O O M H z , C D C  $^{1}$   $^{3}$  ) :  $^{5}$  O . 7 7 (  $^{3}$  H , t , J 7 H z , C H  $^{2}$  C H  $^{3}$  ) . 1 . 8 7 (  $^{2}$  H , q , J 7 H z , C  $^{1}$  H  $^{2}$  C H  $^{3}$  ) . 2 . 9 6 および 3 . 1 1 (  $^{2}$  H , A B  $^{4}$  ,  $^{1}$   $^{1}$   $^{1}$  8 H z ,  $^{1}$   $^{2}$  Y  $^{2}$  M H  $^{2}$  - 1 または H  $^{2}$  - 3 ) . 2 . 9 8 および 3 . 1 3 (  $^{2}$  H , A B  $^{4}$  , J  $^{1}$  8 1 6 H z .  $^{2}$  Y  $^{2}$  Y  $^{2}$  M H  $^{2}$  - 1 または H  $^{2}$  - 3 ) . 6 . 4 8 ( 1 H , d d .  $^{3}$  J 8 H z , H - 4 ) . 6 . 7 3 ( 1 H , s , i m - 5 ) . 6 . 9 5 ( 1 H , d .  $^{3}$  J 8 H z , H - 7 ) . 7 . 4 8 ( 1 H , s , i m - 2 )

塩酸塩、  $^{1}$  H N M R (300 M H z 、C D  $_{3}$  O D) :  $\delta$  0 . 80 (3 H , t , J 7 H z 、C H  $_{2}$  C H  $_{3}$  ) . 1 . 9 3 (2 H , q , J 7 H z , C H  $_{2}$  C H  $_{3}$  ) . 約 3 . 1 1 - 3 . 3 0 (4 H , m , インダン環 H  $_{2}$  - 1 および H  $_{2}$  - 3 ) . 6 . 8 7 (1 H , m , H - 5 ) , 6 . 9 6 (1 H , d d ,  $^{3}$  J  $_{1}$  F 9 H z ,  $^{4}$  J  $_{1}$  H 2 H z , H - 4 ) , 7 . 1 8 (1 H , d d ,  $^{5}$  J  $_{1}$  H 8 H z ,  $^{4}$  J  $_{1}$  F 5 H z , H - 7 ) . 7 . 3 7 (1 H , d , J 1 H z , i m - 5 ) , 8 . 8 7 (1 H , d , J 1 H z , i m - 2 )

塩酸塩、 $^{13}$  C N M R (C D  $_3$  O D ) :  $\delta$  9 . 8 7 (C H  $_3$  ) . 3 3 . 4 5 ( $\underline{C}$  H  $_2$  C H  $_3$  ) . 4 3 . 9 9 (C - 1 ) . 4 4 . 7 4 ( $^4$  J  $_{CCCCF}$  2 H  $_z$  . C - 3 ) . 4 9 . 1 4 (C - 2 ) . 1 1 2 . 1 4 ( $^2$  J  $_{CCF}$  2 3 H  $_z$  . C - 6 ) . 1 1 7 . 2 8 (i m - 5 ) . 1 2 6 . 7 8 ( $^3$  J  $_{CCCF}$  9 H  $_z$  . C - 7 ) . 1 3 5 . 6 0 (i m - 2 ) . 1 3 7 . 9 3 ( $^4$  J  $_{CCCCF}$  3 H  $_z$  . C - 7 a ) . 1 4 1 . 1 5 (i m - 4 ) . 1 4 4 . 7 2 ( $^3$  J  $_{CCCF}$  8 H  $_z$  . C - 3 a ) . 1 6 3 . 7 5 (J  $_{CF}$  2 4 2 H  $_z$  . C - 5 )

## 実施例2

4 - (5-フルオロ-2, 3-ジヒドロ-2-メチルー 1 H-インデン-2-イル) - 1 H-イミダゾール また実施例1の手順を用いて4-(5-フルオロ-2. 3 ~ ジヒドロ-2-メチル-1 H-インデン-2-イル) - 1 H-イミダゾールおよび4-(2, 3-ジヒドロ- 130.63(s),135.67(d),140.6 9(s).143.71(s),144.97(s)

4-(2-エチル-5-フルオロ-2、3-ジヒドロ-1 H-インデン-2-イル)-1 H-イミダゾール

電気加熱用マントルを用いて加熱されたフラスコにおいて熱分解を行なった。 ニフッ化ホウ薬の白煙の発生がなくなったとき加熱を中止した。

粗製の生成物をメタノールに溶解し、その溶液をろ過 し蒸発乾固した。

生 成 物 を フラッシュクロマト グラフィ ( 冷 離 剤 メ チレン クロライドーメ タノール 9.5:0.5) に より精製 した。 生成 物 の 塩酸塩 を酢酸 エチルにおいて 製造した: mp.152~154℃。

 $\begin{array}{l} M \; S \; : \; 2 \; 3 \; 0 \; \; (\; 2 \; 7 \; , \; M \; \overset{+}{\cdot} \; ) \; , \; \; 2 \; 0 \; 1 \; \; (\; 1 \; 0 \; 0 \; , \; M \; - \; \\ C \; H \; _{2} \; C \; H \; _{3} \; ) \; , \; \; 1 \; 3 \; 3 \; \; (\; 1 \; 4 \; ) \; , \; \; 1 \; 0 \; 0 \; \; (\; 1 \; 5 \; ) \\ \end{array}$ 

2 - メチルー1 H - インデンー2 - イル) - 1 H - イミダゾール (カルジャライネン、エー・ジェイら、米国特 許第4.689.339号明細書)からその中間体を合成した。

4 - (2, 3 - ジヒドロ-2 - メチル-5 - ニトロ-1 H - インデン-2 - イル) - 1 H - イミダゾール

M S : 2 4 3 (5 0 , M  $^{+}$  ) , 2 2 8 (1 0 0 , M  $^{-}$  C H  $_{3}$  ) , 1 8 2 (3 0 )

塩基、  $^{1}$  H N M R ( 3 0 0 M H z, C D C 1  $_{3}$  + C D  $_{3}$  O D ):  $\delta$  1. 4 9 ( 3 H. s, C H  $_{3}$  ), 3. 0 5 表  $\pm$   $\sigma$  3. 4 4 ( 4 H. A B  $_{q}$  , J  $_{AB}$  1 6 H z, H  $_{2}$  - 1 表  $\pm$   $\sigma$  H +  $\sigma$  3 ), 6. 7 9 ( 1 H. d. J 1 H z, i m - 5 ), 7. 3 6 ( 1 H. d. J 9 H z, H - 7 ), 7. 5 6 ( 1 H. d. J 1 H z. i m - 2 ), 8. 0 4 ( 1 H. d. J 9 H z, H - 6 ), 8. 0 6 ( 1 H. s. H - 4 )

 $\frac{4-(5-7?J-2.\ 3-3t\ Fu-2-3+\mu-1}{H-4\nu 7\nu-2-4-\mu)-1\ H-4?54\nu-\mu}$ 

M S : 2 1 3 (90. M  $^{\mbox{\scriptsize +-}}$ ) , 1 9 8 (100. M - C H  $_3$  )

塩基、 <sup>1</sup> H N M R (3 0 0 M H z . C D C I 3 + C D <sub>3</sub> C D ): δ 1 . 4 2 (3 H . s . C H <sub>3</sub> ) . 2 . 8 7 ₺ 4 - (5 - フルオロ - 2 , 3 - ジヒドロ - 2 - メチルー 1 H - インデン - 2 - イル) - 1 H - イミダゾール

塩酸塩: Mp. 188~190℃

M S : 2 1 6 ( 5 0 . M  $^{+}$  ) . 2 0 1 ( 1 0 0 . M  $^{-}$  C H  $_{2}$  ) . 1 3 3 ( 1 B )

#### 実施例3

2 - エチル - 2 - (1 H - イミダソール - 4 - イル) -

0.79(3 H. t. J 7 H z. C H 2 C H 3), 1.

91(2 H. q. J 7 H z. C H 2 C H 3), 3.06

および 3.15(2 H. A B q. J A B 1 5 H z. イン

ダン環 H 2 - 1 または H 2 - 3), 3.09 および 3.

18(2 H. A B q. J A B 1 6 H z. インダン環 H
2 - 1 または H 2 - 3), 6.57(1 H. dd, 3 J
8 H z. 4 J 2 H z. H - 6), 6.65(1 H. d.

4 J 2 H z. H - 4), 7.00(1 H. d. 3 J 8 H
z. H - 7), 7.31(1 H. d. J 1 H z. i m -

## 実施例 4

2 - エチル - 6 - フルオロ - 2 , 3 - ジヒドロ - 2 - (1 H - イミダソール - 4 - イル) - 1 H - インデンー1 - オン

2 - エチル- 2 . 3 - ジヒドロ- 2 - (1 H - イミダソ - ル- 4 - イル) - 6 - ニトロー 1 H - インデン- 1 -オン

2 - エチル- 2 、3 - ジヒドロ- 2 - (1 H - イミダ ゾール- 4 - イル) - 1 H - インデン- 1 - オン (カル ジャライネン、エー・ジェイら、米国特許第 4 、6 8 9 、 3 3 9 号明細書) のニトロ誘導体を実施例 1 に記載され た方法で製造した。収率は 1 0 0 %であった。生成物の 塩酸塩の融点は 2 2 6 ~ 2 2 8 ℃であった。

 $MS: 271 (33, M^{+}), 256 (12, M-C)$ 

5 - インダノール

フラスコに 0 . 7 6 g (0 . 0 0 3 3 4 モル) の 4 ー (5 ー アミノー 2 ー エチルー 2 . 3 ージヒドロー 1 Hーインデンー 2 ー イル) ー 1 Hーイミダゾール、 2 . 7 m e の水および 0 . 7 6 m e の 適硫酸を入れた。 溶液を 0 ℃まで冷却し1 . 5 2 m e の水における 0 . 4 7 g (0 . 0 0 6 8 1 モル) の亜硝酸ナトリウムの溶液を加え、ジアゾ化の間の温度を 0 ~ 5 ℃に維持した。機律を 0 ~ 5 ℃で 1 時間継続した。

ッアソ化の進行中に、2.28mmの濃硫酸をフラスコ中の1.9mmの水に加え、溶液を加熱し沸騰さ合物が沸騰するような程度(ritte)で加えた。沸騰は1時間継続した。水を冷却された混合物に注加した。溶液のp H 磁をでつかの部分に分けた酢酸エチルで抽出した。中機抽出物を組合せて水で洗浄し、Na2 SO4 で乾燥を洗洗・で洗りにないない。 特製はフラッシュクロマトグラフィ(溶離剤の方に、精製はフラッシュクロマトグラフィ(溶離剤の方に、精製はフラッシュクロマトグラフィ(溶離剤のよりでなった。 生成物の複製を散まる。 ち:0.5)の以外のは、1960では1960では、1960では1960では、1960では196

 $\begin{array}{l} M \; S \; : \; 2 \; 2 \; 8 \; \left(\; 3 \; 8 \; . \; \; M \; ^{\frac{1}{1}} \; \right) \; , \quad 2 \; 1 \; 3 \; \left(\; 1 \; 2 \; . \; \; M \; - \; C \; H \; _{\frac{1}{3}} \; \right) \\ H \; _{\frac{1}{3}} \; \right) \; , \quad 1 \; 9 \; 9 \; \left(\; 1 \; 0 \; 0 \; . \; \; M \; - \; C \; H \; _{\frac{1}{3}} \; \right) \\ \end{array}$ 

塩酸塩、「HNMR (300MHz, CD30D): 5

 $H_{\ 3}$  ) , 2 4 2 ( 1 0 0 , M - C  $H_{\ 2}$  C  $H_{\ 3}$  ) , 1 9 6 ( 3 2 , 2 4 2 - N O  $_{\ 2}$  )

6-アミノ-2-エチル-2, 3-ジヒドロ-2-(1 H-イミダソール-4-イル) -1 H-インデン-1-オン

7 0 m 2 のエタノールに溶解した 7 . 2 0 g (0 . 0 2 6 5 モル) の 2 ーエチルー 2 . 3 ージヒドロー 2 ー (1 H ー イミダソールー 4 ーイル) ー 6 ーニトロー 1 H ーインデンー 1 ーオンに 0 . 7 g の 1 0 % パラジウムー 戻 (1 0 % pilladian on carbon) を加え、 混合物を と はで 水素雰囲気に おいて 振とうした。 週元が停止したとき 触媒を除去した。 ろ 過物を 遺稿し6 ー アミノー 2 ー エチルー 2 . 3 ー ジヒドロー 2 ー (1 H ー イ ミダソールー 4 ー イル) ー 1 H ー インデンー 1 ー オン (5 . 9 6 g 、 9 3 %) を えた。 生 成 物を メチレンクロライドー メタノール 混合物 (9 . 5 : 0 . 5) を 用 いて 溶離する フラッシュクロマトグラフィーにより 特製した。

## 特表平7-506087 (11)

M S : 2 4 1 ( 3 6 % . M  $^{\text{+-}}$  ) , 2 1 2 ( 1 0 0 % , M  $^{\text{--}}$  C H  $_{2}$  C H  $_{3}$  )

塩盤、  $^{1}$  H N M R (3 0 0 M H z, C D C  $_{13}$ ):  $\delta$  0.8 1 (3 H, t, J 7 H z, C  $_{13}$  C  $_{13}$  ):  $\delta$  0.8 1 (3 H, t, J 7 H z, C  $_{12}$  C  $_{13}$  ). 1.8 4  $_{12}$  C  $_{13}$  ). 3.2 0 ま よ び 3.5 5 (2 H, A B  $_{1}$ , J  $_{18}$  1 7 H z, インダン 環 H  $_{2}$  - 3), 6.9 2 (1 H, s, i m - 5), 約 6.9 (1 H, m, H - 5), 6.9 7 (1 H, s, H - 7), 7.2 5 (1 H, d,  $_{3}$  J 1 0 H z, H - 4), 7.5 1 (1 H, s, i m - 2)

塩基、 <sup>13</sup> C N M R ( C D <sub>3</sub> O D ) : δ 9 . 4 2 ( q ) . 3 1 . 8 5 ( t ) , 3 8 . 8 8 ( t ) , 5 5 . 1 5 ( s ) . 1 0 8 . 7 7 ( d ) , 1 1 7 . 3 9 ( d ) , 1 2 5 . 2 8 ( d ) . 1 2 7 . 9 0 ( d ) . 1 3 6 . 4 8 ( d ) . 1 3 7 . 6 7 ( s ) . 1 4 0 . 3 7 ( s ) , 1 4 4 . 4 8 ( s ) , 1 4 9 . 0 7 ( s ) . 1 8 8 . 7 8 ( s )

2-エチル-6-フルオロ-2, 3-ジヒドロ-2-(1 H-イミダゾール-4-イル) -1 H-インデン-1-オン

2 - エチルー 6 - フルオロー 2 , 3 - ジヒドロー 2 - (1 H - イミダゾールー 4 - イル) - 1 H - インデンー 1 - オンを実施例 1 に記載された方法で製造した。生成物をフラッシュクロマトグラフィ(溶離剤 メチレンクロライド メタノール 9 . 5 : 0 . 5 ) により精製し

Hz, C-6), 193.93 (C=0)

## 実施列5

6 - フルオロー 2 、 3 - ジヒドロー 2 - ( 1 H 、イミダ ゾール - 4 - イル) - 2 - メチル - 1 - インデン - 1 -オン

6 - フルオロー2、3 - ジヒドロー2 - (1 - イミダソールー4 - イル) - 2 - メチルー1 H - インデンー1 - オンおよびその中間体を変施例4に用いた手順にしたがい2、3 - ジヒドロー2 - (1 H - イミダソールー4 - イル) - 2 - メチルー1 H - インデンー1 - オン (カルジャライネン、エー・ジェイら、米国特許第4、689、339号明細書)から合成した。

2. 3-ジヒドロ-2-(1H-イミダゾール-4-イル)-2-メチル-6-ニトロ-1H-インデン-1-オン

M S : 2 5 7 ( 1 0 0 , M  $^{4}\,\cdot$  ) , 2 4 2 ( 9 8 , M - C H  $_3$  ) , 2 2 8 ( 6 5 )

塩素、  $^{1}$  H N M R (300 M H z, C D C  $^{1}$   $_{3}$  + C D  $_{4}$  O D):  $\delta$  1.  $\delta$  2 (3 H, s, C H  $_{3}$ ), 3. 3 2  $^{1}$  よび 3. 9 4 (2 H, A B  $_{4}$ , J  $_{4}$ 8 H z, H  $_{2}$  - 3),  $\delta$  6. 9  $\delta$  (1 H, s, i m - 5), 7. 5 2 (1 H, s, i m - 2), 7. 7 0 (1 H, d, J 9 H z, H - 5), 8. 5 1 (1 H, d d,  $^{3}$ J 9 H z,  $^{4}$ J 2 H z,

た。 精製後の収率は 7 5 %であった。 生成物の塩酸塩は 酢酸エチルにおいて製造した:mp. 1 6 7~1 6 8 ℃。

 $M S : 2 4 4 (2 7, M^{4}), 2 1 5 (1 0 0, M - C H 2 C H 3), 1 8 7 (1 0), 1 4 9 (1 4), 1 3 3 (1 8), 1 0 7 (1 2), 8 5 (1 4), 7 1 (1 2), 6 9 (1 0), 5 7 (2 4)$ 

塩酸塩、  $^1$  H N M R (3 0 0 M H z , C D  $_3$  O D) :  $\delta$  0 . 8 5 (3 H , t , J 7 H z , C H  $_2$  C H  $_3$  ) . 1 . 9 3 - 2 . 2 0 (2 H , m , C H  $_2$  C H  $_3$  ) . 3 . 4 8  $\pm$  & & &  $^4$  S  $_3$  . 6 0 (2 H , A B  $_4$  , J  $_4$  B 1 7 H z ,  $^4$   $^5$   $^5$   $^5$  M H  $_2$  . 4  $^5$  M H z , H - 7 ) . 7 . 5 3 (1 H , m ,  $^4$  J  $_{\rm HR}$  3 H z , H - 5 ) , 7 . 5 9 (1 H , d , J 1 H z , i m - 5 ) , 7 . 6 8 (1 H , d d ,  $^3$  J  $_{\rm HR}$  8 H z ,  $^4$  J  $_{\rm HF}$  5 H z , H - 4 ) , 8 . 9 3 (1 H , d , J 1 H z , i m - 2 )

塩酸塩、  $^{13}$  C N M R (C D  $_3$  O D) :  $\delta$  9 . 3 2 (C H  $_2$  C H  $_3$ ) , 3 2 . 3 5 (C H  $_2$  C H  $_3$ ) , 3 7 . 9 1 (C - 3) . 5 4 . 1 8 (C - 2) , 1 1 0 . 8 9 (  $^2$  J  $_{\rm CCF}$  2 2 H z , C - 7) , 1 1 7 . 8 3 (1 m - 5) , 1 2 4 . 8 3 (  $^2$  J  $_{\rm CCF}$  2 4 H z , C - 5) , 1 2 9 . 9 7 (  $^3$  J  $_{\rm CCCF}$  8 H z , C - 4) , 1 3 5 . 3 8 (1 m - 4) , 1 3 6 . 2 4 (1 m - 2) . 1 3 7 . 3 0 (  $^3$  J  $_{\rm CCCF}$  7 H z , C - 7 z ) , 1 4 9 . 5 7 (  $^4$  J ccccf 2 H z . C - 3 a) , 1 6 4 . 1 2 ( J  $_{\rm CF}$  2 4 8

H-5), 8. 60 (1 H, d, J 2 H z, H-7)

6-アミノ-2、3-ジヒドロ-2-(1 H-イミダゾ -ル-4-イル) - 2-メチル-1 H-インデン-1-オン

M S : 2 2 7 ( 1 0 0 , M  $^{4}\cdot$  ) , 2 1 2 ( 8 5 , M - C H  $_{3}$  ) , 1 9 8 ( 5 0 )

塩基、  $^{1}$  H N M R (300 M H z, C D  $_{3}$  O D):  $\delta$  1.52 (3 H, s), 3.0 7 および 3.52 (2 H, A B  $_{4}$ , J  $_{43}$ 17 H z, H  $_{2}$  - 3), 6.93 (1 H, s, i m - 5), 6.98 (1 H, d, J 2 H z, H - 7), 7.03 (1 H, d d.  $^{3}$  J 8 H z.  $^{4}$  J 2 H z, H - 5), 7.27 (1 H, d, J 8 H z, H - 4), 7.55 (1 H, s, i m - 2)

6-フルオロ-2, 3-ジヒドロ-2-(1H-1ミゲ ゾール-4-イル) -2-メチル-1H-インデン-1 -オン

塩酸塩:Mp. 164~167℃

塩酸塩、 <sup>1</sup>HNMR (300MHz, CD<sub>3</sub>0D):δ

## 特表平7-506087 (12)

1. 6 5 (3 H, s, C H  $_3$ ), 3. 3 8  $\pm$   $\pm$   $\pm$   $\pm$  3. 6 5 (2 H, A B  $_q$ , J  $_{AB}$ 1 7 H z, H  $_2$  - 3), 7. 4 5 - 7. 6 6 (3 H, m, H - 4, H - 5, H - 7), 7. 5 4 (1 H, s, i m - 5), 8. 8 5 (1 H, s, i m - 2)

#### 実施例6

6 - クロロー 2 - エチルー 2 . 3 - ジヒドロー 2 - (1 H - イミダゾールー 4 - イル) - 1 H - インデン- 1 -オン

フラスコ中に 2 . 9 5 g (0 . 0 1 2 2 モル) の 6 - アミノー 2 - エチルー 2 . 3 - ジヒドロー 2 - (1 H - イミダソールー 4 - イル) - 1 H - インデンー 1 - オン、4 . 5 m & の水および 4 . 5 m & の渡塩酸を入れた。温度を 5 ℃未満に維持しながらこの溶液を 0 ℃まで冷却し3 m & の水における 0 . 8 4 g (0 . 0 1 2 2 モル) の亜硝酸ナトリウムの溶液を緩かに注入した。追加したのち混合物を 0 ℃で 1 時間撹拌した。

別のフラスコにおいて 1 . 4 6 g (0 . 0 1 4 7 モル)の 塩化銅 (I)を水 (6 m l) と濃塩酸 (4 . 5 m l)の 混合物に溶解し溶液を氷ー水浴において冷却した。

温度に 0 ℃に維持しながら氷冷されたジアソニウム溶液を、撹拌しながら、塩化鍋 (1) 溶液に加えた。 追加したのち 0 ℃で 3 0 分間撹拌を続けた。ついで温度を室温まで徐々に上昇させた。そののち混合物を 7 0 ℃で 1.5 時間加熱した。

混合物を冷却したのち、水を加え溶液をアルカリ性に

した。生成物を酢酸エチルに抽出し、水で洗浄し蒸留させた。 短製の生成物はフラッシュクロマトグラフィ (溶離剤 メチレンクロライドーメタノール 9.5:0.5)により精製した。6-クロロー2-エチルー2,3-ジヒドロー2-(1 H-イミダゾールー4-イル)-1 H-インデン-1-オンの塩酸塩を酢酸エチルにおいて製造した;mp.198~201で。

MS: 260 および262 (22 および8, м<sup>†</sup>·), 2 3 1 および233 (100 および34, м-СН<sub>2</sub> СН<sub>2</sub>)

塩酸塩、「HNMR(300MHz, CD30D): 6
0.84(3H, t. J7Hz, CH2 CH2), i.
93-2.19(2H, m, CH2 CH3), 3.48

および3.60(2H, AB4, JAB18Hz, インダン環 H2-3), 7.57(1H, d, J1Hz, i
m-5), 7.64(1H, ゆがんだd, J8Hz, H
-4), 7.73(1H, s, H-7), 7.74(1
H, ゆがんだd, H-5), 8.90(1H, s, i m
-2)

## <u>実施例7</u>

4 - (5 - フルオロー 2 , 3 - ジヒドロー 1 H - インデ ン- 2 - イル) - 1 H - イミダソール

4 - (2, 3 - ジヒドロ-5 - ニトロ-1 H - インデン

#### <u>- 2 - イル) - 1 H - イミダゾール</u>

6), 8.06 (1H, s, H-4)

## 4 - (5-7ミノ-2、3-ジヒドロ-1 H-インデン -2-イル) -1 H-イミダゾール

実施例 4 に記載された方法で 4 - (2, 3 - ジヒドロ-5 - ニトロ-1 H - インデン-2 - イル) - 1 H - イミダソールの 4 - (5 - アミノー2, 3 - ジヒドロ-1 H - インデン-2 - イル) - 1 H - イミダソールへの 週元を行なった。 収率は 9 4 % であった。 生成物の精製はフラッシュクロマトグラフィ (溶離剤 メチレンクロライド-メタノール 9.5:0.5)により行なった。

M S: 1 9 9 (1 0 0, M <sup>†</sup>·), 1 9 8 (3 4, M - H) . 1 8 4 (3 2), 1 7 1 (1 2), 1 5 7 (1 2), 1 4 9 (2 1), 1 3 1 (2 1), 1 3 0 (2 5), 9 9 (1 4), 9 8 (1 4), 7 7 (1 0), 6 9 (1 8)

塩基、 <sup>1</sup> H N M R (3000 M H z, CD<sub>3</sub>0D): 82. 85-2.96(2H, m, 1つのH-1および1つのH-3).3.09-3.18(2H, m, 別のH-1および30H-1 および別のH-3).3.57(1H, 五重線.J8H z, H-2).6.54(1H, dd, <sup>3</sup>J8Hz, <sup>4</sup> J2Hz, H-6),6.63(1H, s, H-4). 6.78(1H, s, im-5).6.93(1H, d, J8Hz, <sup>4</sup>

4 - (5 - フルオロー2, 3 - ジヒドロー1 H - インデ ン-2 - イル) - 1 H - イミダゾール

## 特表平7-506087 (13)

実施 粥 1 に記載された方法で 4 ~ (5 ~ アミノ- 2 ,
3 ~ ジヒドロ- 1 H ~ インデン- 2 ~ イル) ~ 1 H ~ イ
ミダゾールから 4 ~ (5 ~ フルオロ- 2 . 3 ~ ジヒドロ
- 1 H ~ インデン- 2 ~ イル) - 1 H ~ イミダソールを
製造した。 粗製の生成物の収率は 9 9 %であった。 生成
物はフラッシュクロマトグラフィ(溶離剤 メチレンクロライド~メタノール 9 . 5 : 0 . 5 )により 精製し
た。 生成物の 塩酸 塩を酢酸エチルにおいて製造した; m
p . 1 8 9 ~ 1 9 1 ℃。

塩酸塩、  $^{1}$  H N M R ( 3 0 0 M H z , C D  $_{1}$  O D ) :  $\delta$  3 . 0 1 - 3 . 1 4 ( 2 H , m , 1 つの H - 1 および 1 つの H - 3 ) , 3 . 3 4 - 3 . 4 5 ( 2 H , m , 別の H - 1 および 別の H - 3 ) , 3 . 8 4 ( 1 H , 五 飯 柳 , J 8 H z , H - 2 ) , 6 . 9 0 ( 1 H , m , H - 6 ) , 6 . 9 9 ( 1 H , d ,  $^{3}$  J  $_{\rm HF}$  9 H z , H - 4 ) , 7 . 2 4 ( 1 H , d d ,  $^{3}$  J  $_{\rm HF}$  8 H z ,  $^{4}$  J  $_{\rm HF}$  5 H z , H - 7 ) , 7 . 3 7 ( 1 H , s , i m - 5 ) , 8 . 8 3 ( 1 H , s , i m - 2 )

塩酸塩、<sup>13</sup> C N M R ( C D <sub>3</sub> O D ) : 8 3 7 . 3 7 ( C - 2 ) , 3 8 . 9 4 ( C - 1 ) , 3 9 . 7 5 (

## $\frac{\nu - 2 - 4 \, \mu) - 1 \, H - 4 \, \xi \, \xi \, f - \mu}{}$

実施例1のフッ化方法にしたがって4- (4-フルオロー2.3-ジヒドロー1H-インデンー2-イル)ー1H-イミダゾールを製造した。生成物をフラッシュクロマトグラフィ(溶離剤 メチレンクロライド メタノール 9.5:0.5)により精製した。生成物の塩酸塩は酢酸エチルにおいて製造した:mp.180~18

MS: 202 (100, M<sup>+</sup>), 201 (72, M-H), 187 (38), 174 (24), 160 (12), 147 (12), 146 (16), 134 (15), 133 (27), 100 (11), 68 (12)

塩酸塩、 <sup>1</sup> H N M R (3 0 0 M H z 、 C D <sub>3</sub> O D): 6
3. 0 4 - 3. 1 8 (2 H, m. 1 つの H - 1 および 1
つの H - 3). 3. 3 6 - 3. 5 3 (2 H, m. 別の H
- 1 および 別の H - 3), 3. 8 6 (1 H. 五 飯飯. J
8 H z, H - 2). 6. 9 1 (1 H, t. <sup>3</sup> J<sub>HV</sub>9 H z,
H - 6). 7. 0 9 (1 H, d, <sup>3</sup> J<sub>RV</sub>9 H z. H - 7)
. 7. 1 8 - 7. 2 5 (1 H. m. H - 5). 7. 3 9
(1 H, s. i m - 5). 8. 8 3 (1 H. s. i m - 2)

## 実施例 9

4 ~ (2 - エチル- 5 , 6 - ジフルオロ- 2 , 3 - ジヒ ドロ- 1 H - インデン~ 2 - イル) - 1 H - イミダゾー

## 実施例8

4 - (4 - フルオロ - 2, 3 - ジヒドロ - 1 H - インデン - 2 - イル) - 1 H - イミダゾール

4 - (4 - アミノ - 2 , 3 - ジヒドロ - 1 H - インデン - 2 - イル) - 1 H - イミダゾール

4 - (2,3-ジヒドロ-1 H-インデン-2-イル)
- 1 H-イミダゾール(実施例7)のニトロ化においても、少量の4-(2,3-ジヒドロ-4-ニトロ-1 H
- インデン-2-イル)-1 H-イミダゾールを形成した。 触媒水素化ののち4-アミノ異性体を単離しフラッシュクロマトグラフィにより精製した。

 $M \ S : 1 \ 9 \ 9 \ (1 \ 0 \ 0 \ , M^{\frac{1}{4}}) \ , \ 1 \ 9 \ 8 \ (4 \ 0 \ , M - H)$  .  $1 \ 8 \ 4 \ (2 \ 9) \ , \ 1 \ 8 \ 3 \ (1 \ 3) \ , \ 1 \ 7 \ 1 \ (1 \ 0)$  ,  $1 \ 4 \ 9 \ (1 \ 0) \ , \ 1 \ 3 \ 1 \ (2 \ 0) \ , \ 1 \ 3 \ 0 \ (2 \ 8)$  ,  $6 \ 9 \ (2 \ 0)$ 

π

4 - (2-エチル-5-フルオロ-2, 3-ジヒドロ-6-ニトロ-1 H-インデン-2-イル) - 1 H-イミ ダソール

4-(2-エチル-5-フルオロ-2.3-ジヒドロ-1 H-インデン-2-イル)-1 H-イミダゾール(4.56g、0.0198モル)を-10℃で24mℓの濃硫酸に加えた。硝酸尿素(2.44g、0.0198モル)を-16℃で少量ずつ加えた。反応ののち溶液を氷に注加した。溶液をアルカリ性にして酢酸エチルで抽出した。有機拍出物を乾燥し蒸留乾固した。

M S : 2 7 5 ( 2 1 . M  $^4$  .) . 2 4 6 ( 1 0 0 . M - C H  $_2$  C H  $_3$  ) . 2 0 0 ( 3 4 . 2 4 6 - N O  $_2$  ) . 1 9 9 ( 1 1 )

塩基、  $^{1}$  H N M R ( 3 0 0 M H z , C D C 1  $_{3}$  ) :  $\sigma$  0 . 7 7 ( 3 H , t , J 7 H z , C H  $_{2}$  C H  $_{3}$  ) , 1 . 9 0 ( 2 H , q , J 7 H z , C H  $_{2}$  C H  $_{3}$  ) , 3 . 0 8 制 よ び 3 . 3 2 ( 2 H , A B  $_{4}$  , J  $_{48}$  1 6 H z , H  $_{2}$  - 1 ま た は H  $_{2}$  - 3 ) , 3 . 1 1 お よ び 3 . 3 8 ( 2 H , A B  $_{4}$  , J  $_{48}$  1 7 H z , H  $_{2}$  - 1 ま た は H  $_{2}$  - 3 ) , 6 . 7 6 ( 1 H , s , i m - 5 ) , 7 . 0 7 ( 1 H , d ,  $^{3}$  J  $_{8F}$  1 1 H z , H - 4 H ) , 7 . 6 2 ( 1 H , s , i m - 2 ) , 7 . 8 4 ( 1 H , d ,  $^{4}$  J  $_{8F}$  7 H z , H - 7 )

<u>4-(5-アミノー2-エチルー6-フルオロー2,3</u>

<u>- ジヒドロー 1 H - インデン - 2 - イル) - 1 H - イミ</u> ダソール

実施例 4 に記載された方法で 4 - (2 - エチルー5 - フルオロー2、3 - ジヒドロー6 - ニトロー1 H - インデンー2 - イル) - 1 H - イミダゾールを 4 - (5 - アミノー2 - エチルー6 - フルオロー2、3 - ジヒドロー1 H - インデンー2 - イル) - 1 H - イミダゾールに水業添加した。 粗製の生成物の収率は85%であった。 精製はフラッシュクロマトグラフィ(溶離剤 メチレンクロライドーメタノール 9、5、6、0、5)により行なった。

塩基、 <sup>1</sup> H N M R (300 M H z, C D C l 3): 60.
73(3 H, t, J 7 H z, C H 2 C H 3), 1.83
(2 H, q, J 7 H z, C H 2 C H 3), 2.90 および3.10(2 H, A B 4 1 B H 2 H 2 H 2 H 3 H 2 H 3 H 4 1 H 2 H 3 H 5 H 2 H 2 H 3 H 5 H 2 H 2 H 3 H 4 1 H 2 H 3 H 5 H 2 H 2 H 3 H 4 1 H 4 1 H 5 1 H

フミノ誘導体を合成するために実施例 9 の手類を用いた。 塩素化は実施例 6 に記載されたように行なった

 $\frac{4-(5-9 \, \text{p} \, \text{p} \, -2- \pm \, \text{f} \, \text{h} -2\,, \ 3- \text{f} \, \text{k} \, \text{k} \, \text{p} -1}{\text{H} -4 \, \text{f} \, \text{f} \, \text{f} \, -2- 4 \, \text{h}) \, -1 \, \text{H} -4 \, \text{f} \, \text{f} \, \text{f} \, \text{f} \, -\text{h}}$ 

塩酸塩: M.p. 147~149℃

 $\begin{array}{l} M \; S \; : \; 2 \; 4 \; 6 \; / \; 2 \; 4 \; 8 \; (\; 2 \; 8 \; / \; 9 \; , \; M \; ^{+}. ) \; , \; \; 2 \; 1 \; 7 \; / \; 2 \\ 1 \; 9 \; (\; 1 \; 0 \; 0 \; / \; 3 \; 3 \; ) \; , \; \; 1 \; 8 \; 3 \; (\; 1 \; 1 \; ) \; , \; \; 1 \; 8 \; 2 \; (\; 1 \; 6 \; ) \\ , \; \; 1 \; 8 \; 1 \; (\; 1 \; 9 \; ) \\ \end{array}$ 

塩酸塩、 <sup>1</sup> H N M R (3 0 0 M H z 、 C D <sub>3</sub> O D): δ
0 . 8 0 (3 H . t , J 7 H z , C H <sub>2</sub> C H <sub>3</sub> ) . 1 .
9 3 (2 H . q , J 7 H z , C H <sub>2</sub> C H <sub>3</sub> ) . 3 . 1 6

および 3 . 2 5 (2 H . A B q . J <sub>AB</sub> = 1 6 H z . 4 ン
ダン環 H <sub>2</sub> - 1 または H <sub>2</sub> - 3 ) . 3 . 1 8 および 3 .
2 8 (2 H . A B q . J <sub>AB</sub> = 1 6 H z . 4 ン ダン環
H <sub>2</sub> - 1 および H <sub>2</sub> - 3 ) . 7 . 1 2 - 7 . 2 3 (3 H .
m . H - 4 . H - 6 . H - 7 ) . 7 . 3 8 (1 H . d .
J 1 H z . i m - 5 ) . 8 . 8 7 (1 H . d . J 1 H z .
i m - 2 )

MS: 291/293 (22/7, M<sup>+</sup>·), 262/2

N

実施例1に記載された方法で4-(5-アミノー2-エチルー6-フルオロ-2,3-ジヒドロ-1H-インデン-2-イル)-1H-イミダゾールのフッ葉化を行なった。

 $MS: 248 (16, M^{+}), 219 (100, M^{+})$ 

塩酸塩、  $^{1}$  H N M R (3 0 0 M H z, C D  $_{3}$  O D):  $\delta$  0. 8 0 (3 H, t, J 7 H z, C H  $_{2}$  C H  $_{3}$  ), 1. 9 3 (2 H, q, J 7 H z, C H  $_{2}$  C H  $_{3}$  ), 3. 1 6  $\pm$  £ U 3. 2 5 (4 H. A B  $_{4}$ , J  $_{48}$ 1 6 H z, H  $_{2}$  — 1  $\pm$  £ U H  $_{2}$  — 3), 7. 1 2 (2 H, d d,  $^{3}$  J  $_{48}$  =  $^{4}$  J  $_{48}$  9 H z, H  $_{4}$  4  $\pm$  £ U H  $_{4}$  7), 7. 3 9 (1 H, d, J 1 H z, i m  $_{4}$  2)

#### 実施例10

4 - (5, 6 - ジクロロー 2 - エチルー 2, 3 - ジヒドロー 1 H - インデンー 2 - イル) - 1 H - イミダソール実施例 6 に記載された方法で 4 - (5 - アミノー 2 - エチルー 2, 3 - ジヒドロー 1 H - インデンー 2 - イル) - 1 H - イミダソールの ジアソ化により 4 - (5 - クロロー 2 - エチルー 2, 3 - ジヒドロー 1 H - インデンー 2 - イル) - 1 H - イミダソールを製造した。 4 - (5 - クロロー 2 - エチルー 2, 3 - ジヒドロー 1 H - インデンー 2 - イル) - 1 H - イミダソールのニトロおよび

6 4 (1 0 0 / 3 3) . 2 1 6 / 2 1 8 (2 8 / 9) . 1 8 1 (1 0)

塩基、  $^{1}$  H N M R ( 3 0 0 M H z, C D C  $^{1}$   $_{3}$  + C D  $_{3}$  O D):  $^{5}$  0 . 7 4 ( 3 H, t, J 7 H z, C H  $_{2}$  C  $_{13}$  ) , 1 . 8 7 ( 2 H, q, J 7 H z, C  $_{12}$  C  $_{13}$  ) , 1 . 8 7 ( 2 H, q, J 7 H z, C  $_{12}$  C  $_{13}$  ) , 3 . 0 8 お よ び 3 . 2 9 ( 2 H, A B  $_{4}$  , J 1 6 H z ,  $^{4}$   $^{2}$ 

M S : 2 6 1  $\not$  2 6 3 (6 0  $\not$  2 4 , M  $^{+}$  ) , 2 3 2  $\not$  2 3 4 (1 0 0  $\not$  3 5 ) , 1 9 6 (5 3 )

塩基、  $^1$  H N M R (300 M H z, C D  $_3$  O D):  $\delta$  0.71 (3 H, t, J 7 H z, C H  $_2$  C H  $_3$  ), 1.81 (2 H, q, J 7 H z, C H  $_2$  C H  $_3$  ), 2.91 まよび3.10(4 H, A B  $_q$ , J 1 5 H z インダン環 H  $_2$  - 1 および H  $_2$  - 3), 6.68(1 H, s, H - 4), 6.76(1 H, d, J 1 H z, i m - 5), 6.99(1 H, s, H - 7), 7.61(1 H, J 1 H z, i m - 2)

## 特表平7-506087 (15)

<u>4-(5,6-ジクロロー2-エチルー2,3-ジヒド</u> <u>ロー1 H - インデン - 2 - イル) - 1 H - イミダソー</u>ル

M S : 2 8 0 / 2 8 2 / 2 8 4 ( 2 2 / 1 4 / 2 , M +. ) . 251/253/255 (100/64/11)

塩基、 <sup>1</sup>HNMR (300MHz, CD<sub>3</sub>0D): 50. 7 2 (3 H , t , J 7 H z , C H  $_2$  C  $\underline{\mathrm{H}}$   $_3$  ) , 1 . 8 4 (q, 2H, J7Hz, C<u>H</u>2 CH3), 2.99 to & び3.21 (4 H, AB, g, J 1 6 H z, インダン環  $H_{2} - 1 + J J H_{2} - 3$ ), 6.80 (1 H, s, i m - 5), 7, 26 (2H, s, ArH), 7, 61

(1 H, s, im-2)

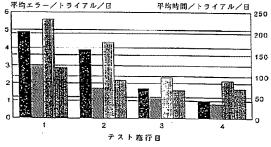
#### 実施例11

4 - (5 - クロロ-2 - エチル-6 - フルオロ-2.3 - ジヒドロー 1 H - インデンー 2 - イル) - 1 H - イミ

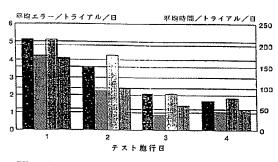
4 - (5 - アミノー2 - エチルー6 - フルオロー2, 3 - ジヒドロ - 1 H - インデン - 2 - イル) - 1 H - イ ミダソール(実施例9参照)の塩素化は実施例6に記載 されたように行なった。

M S : 2 6 4 / 2 6 6 ( 3 4 / 1 1 , M + . ) 2 3 5 / 2 37(100/35)

塩基、 <sup>1</sup>HNMR (300MHz, CD, OD) : 60. 72 (3H, t. J7Hz, CH2 CH3), 1.85 (2 H, q, J 7 Hz, C  $\underline{H}$  2 C H  $_3$  ), 3. 0 0  $\pm$   $\ddagger$ び3.20(2H, АВ<sub>q</sub>, J16Hz, インダン環 H 2 - 1 # たは H 2 - 3), 3. 0 2 および 3. 2 2 (2H. AB<sub>q</sub>. J 1 6 H 2. インダン環 H<sub>2</sub> - 1ま たはH<sub>2</sub>-3), 6, 80 (1H, s, im-5), 7. 0 2 (1 H, d, <sup>3</sup> J<sub>H</sub>, 9 Hz, H-4), 7, 2 2 (1 H, d,  $^{4}$ J<sub>H</sub>,  $^{7}$ Hz. H - 7), 7. 62 (1 H, s.im - 2)



- 四翼 コントロールのエラー
- **図 アチパメゾールのエラー**
- □ コントロールの時間
- □ アチパメゾールの時間



- 四回 コントロールのエラー
- **図 MPV-1743のエラー**
- □ コントロールの時間
- **MPV-1743の時間**

FIG 1

FIG 2

特許庁長官 麻 生 渡 殿

本書と同時にPCI/I 192/00349についての 「特許法第184条の5第十項の規定による書館」および「上申書」を提出簿

#### 1国際出願番号

PCT/F192/00349

#### 2 発明の名称

**限換イミダソール誘導体ならびにそれらの製造法および用途** 

#### 3特許出願人

フィンランド共和国、02200 エスポー、 オリオニンチエ 1 オリオンーユヒチュメ オサケ ユキチュア 代表者 クルケラ、カウコ 代表者 メンチレ、ライヤ フィンランド共和国 (E. W

IN FI

## 4 代 理

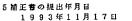
〒540 大阪市中央区谷町二丁目2番22号 NSビル 住 所 (6522) 非理士 朝日茶

双話 (06) 943-8922 (代)

a15-(9825) 弁理士 佐 木

住 (9846) 弁理士 Æ

住 (10318) 弁理士 В 118



#### 6 活付書類の目録 (1) 補正費の翻訳文



1 10

FIG 3

平均エラーノトライアルノ日

四種 ゴントロールのエラー

「コララントロールの時間

調求の範囲

テスト施行日

平均時間ノトライアルノ日

図 MPV-1730のエラー

■ MPV-1730の時間

200

150

100

1. 一般式

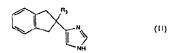
(武中、

Y はーCH<sub>2</sub> -または-CO-を表し、

R<sub>1</sub> はF、C!またはOHを表し;R<sub>2</sub> はH、Fまた はCIを表し;およびR<sub>3</sub> はH、CH<sub>3</sub> またはCH<sub>2</sub> C H 3 を表す) で示される、4 - (5 - クロロ- 2, 3 - ジヒドロー 1 H - インデン - 2 - イル) - 1 H -イミダゾールおよび4-(4-クロロー2、 3-ジヒ ドロー1 H - インデン-2 - イル) - 1 H - イミダゾ ールを除く、置換イミダゾール、およびそれらの薬学 的に許容しうる塩。

- 1. R<sub>1</sub> はFを表し、R<sub>2</sub> はHまたはFを表す請求の範 囲第1項記載の化合物。
- RgはHを表す請求の範囲第2項記載の化合物。
- R<sub>3</sub> は水素またはCH<sub>2</sub> CH<sub>3</sub> を設す、請求の範囲 第1項記載の化合物。
- 5. Yは-CH2-を表す、請求の範囲第1項記載の化 合物。
- 4-(2-エチルー5-フルオロー2、3-ジヒド ロー1 H - インデン - 2 - イル) - 1 H - イミダソー ルまたはその薬学的に許容しうる非磁性塩。
- 7. 4-(5-フルオロ-2,3-ジヒドロ-2-メチ ルー1 H - インデン- 2 - イル) - 1 H - イミダゾー

- (1H-イミダゾール-4-イル) ~ 1H-インデン - 1 - オンまたはその薬学的に許容しうる非毒性塩。
- 11. 4- (4-フルオロー2, 3-ジヒドロー1Hーイ ンデンー2ーイル)-1H-イミダゾールまたはその 薬学的に許容しうる非毒性塩。
- 12. 4 (5 フルオロー 2 , 3 ジヒドロ- 1 H イ ンデン-2-イル) - 1 H - イミダソールまたはその 薬学的に許容しうる非磁性地。
- 13. 2 エチル 2 (1 H イミダソール 4 イル) - 5 - インダノールまたはその薬学的に許容しうる非 森 性 堪。
- 14. 4- (5, 6-ジクロロー2-エチルー2, 3-ジ ヒドロ-1H-インデン-2-イル) -1H-イミダ ソールまたはその薬学的に許容しうる非毒性塩。
- 15. 4- (5-クロロー2-エチルー2, 3-ジヒドロ - 6 - ニトロー 1 H - インデン - 2 - イル) '- 1 H -イミダソールまたはその薬学的に許容しうる非豫性塩。 16, 式(11)



(式中、R<sub>2</sub> はH、CH<sub>3</sub> またはCH<sub>2</sub> CH<sub>3</sub> を表す) で示される化合物をニトロ化して式(III)および (IV)

で示される化合物をえ、前記化合物を適宜互いか6分離し、さらに式(V)および(Y!)

Y は - C H 2 - を表し、

R<sub>1</sub> はFまたはClを表し、R<sub>2</sub> はHを表し、R<sub>3</sub> は 前記と同じ)で示される化合物の製造法。

- | 17. 式 V | 1 お よび V | 11 | 中の X が F を 表すことを 特 後 とする、 請求の 範囲 第 1 6 項 記 載の 製 造 法。
- 18. 前記ジアゾニウム塩を低温で亜硝酸ナトリウムに鉱酸と式Vおよび/またはV!で示されるアミンとを反応させることにより生じることを特徴とする、請求の範囲第17項記載の製造法。
- 19. 式 V | 1 お よ び V | 1 | 中 の X が C | を表すことを特徴とする、請求の範囲第 1 6 項記載の製造法。
- 20. 前記ジアソニウム塩を低温で塩酸および亜硝酸ナトリウムと式 V および/または VIで示されるアミンとを反応させることにより生成することを特徴とする、踏水の範囲第19項記載の製造法。

## 21. 式VII

(式中、 X は『またはC 』を表し、 R 3 は H 、 C H 3 または C H 2 C H 3 を表す)で示される化合物をニトロ化して式 I X

で示される対応するアミノ圏接化合物にさらに選元し、 該化合物を適宜互いから分離しそれらの対応するジア ソニウム塩にかえたのち、ジアソニウム基を対応する ハロゲンで圏換して式(YIII)および(YIII)

(式中、 X は F または C 1 を表す)で示される化合物 をえることを特徴とする、一般式 I

(式中、

で示される化合物をえ、そのニトロ基をさらに対応するアミノ 基に 選元し、

そののちそのアミノ基を対応するジアソニウム基にかえ、それを対応するハロゲンにかえることを特徴とする、一般式

(式中、

Y は - C H <sub>2</sub> - を表し、

X<sub>1</sub> はFまたはCIを表し、

X <sub>2</sub> は F または C J を表し、 R <sub>3</sub> は 前配と同じ)で示される化合物の製造法。

## 22. 武X·I

(式中、 R g は H 、 C H g または C H g C H g を表す) で示される化合物をニトロ化し、

そのニトロ基を対応するアミノ甚に還元し、

これをさらにジアソニウム基にかえ、 そのの ち対応するハロゲンにかえることを特徴とする、 式 X

(式中、 X は F または C 1 を表し、 R 3 は前記と同じ)で示される化合物の製造法。

#### 23. 式

#### 24. 一般式 V

(式中、 R 3 は H 、 C H 3 また C H 2 C H 3 を表す)で示される化合物を低温で濃硫酸の存在下亜硝酸ナトリウムと反応させ、えられたジアゾニウム塩を分解して式 ( I I I I ) で示される化合物をえることを特徴とする一般式 I ! I

(式中、R<sub>3</sub>は前記と同じ)で示される化合物の製造法。

## 25. 一般式

#### (式中、

Y は - C H <sub>2</sub> ーまたは - C O - を表し、

R<sub>1</sub> はF、ClまたはOHを表し;R<sub>2</sub> はH、FまたはClを表し;R<sub>3</sub> はHを表す)で示される置換イミ ダソールまたはその薬学的に許容しうる塩および薬学 (式中、  $X_1$  は F または C I を表し、  $R_3$  は H 、 C H  $_3$  または C H  $_2$  C H  $_3$  を表す  $_3$  で示される 化合物 を  $_4$  トロ化して式

で示される化合物をえ、そのニトロ基をアミノ基に環元し、

そののちアミノ甚を対応するジアゾニウム基にかえ、 そのジアゾニウム甚を対応するハロゲンにかえること を特徴とする、一般式

(式中、 X <sub>2</sub> は F または C l を 表し、 X <sub>1</sub> および R <sub>3</sub> は前記と同じ)で示される化合物の製造法。

的に許容しうる担体または希釈剤からなる経口組成物。 26. 一般式

## (式中、

Y は - C H<sub>2</sub> - または - C O - を表し、 R<sub>1</sub> は F 、 C 1 または O H を表し: R<sub>2</sub> は H 、 F または C 1 を表し: R<sub>3</sub> は H を表す) で示される 配換 4 ミダゾールおよびその 楽学的に許容しうる 塩の 認識 障害の治療に 用いる 医療の ための 用途。

## 27. 一般式

#### (式中

Y は - C H 2 - または - C O - を表し、
R 1 は F 、 C I または O H を表し; R 2 は H 、 F または C I を表し; R 3 は H を表す) で示される 置換 イミダゾールまたはその 薬学的に許容し うる 塩の 有効 量を治療対象に 役与することからなる 認識 陳書の治療方法。

## 特表平7-506087 (19)

				PCT/FI 92/003	349
1.0.455	FICATION OF SULL	7.L1 MAETER (II seem) dissificat	en symbols apply, ladicate sity		
Int.Cl	. 5 CO70233/	Cushane (PC) or to both Netter 54; A61K31/415	al Chrefudes and IPC		
n. mad	S SEARCIGED				
		Minters On	months English		
Clay##er	des Systems		Clarricotics Symbols		
Ist.C1		C070			
INC.LI		2070			
		<u> </u>			
		Onemercate Starched of to the former that such Degrees	ner van gestoelel is sin kleist kentroel <sub>e</sub> per speriosiel is sin kleist kentroel <sub>e</sub>		
		D TO BE RELEVANT			
Cuepay'		D TO BE RELEVANTS			
	COURT P D		operatio, of the reference parabages to	Referent to Chim?	4613
X	EP.A.0 3	310 745 (FARMOS-YHTYN	A CY)	1,16,	
	12 April	1989	•	25-27	
	see clai	·ms		1	
A ,	EP.A.D 3	372 954 (FARMOS-YHTYM	A OY)	1.16.	
	I3 June	1990	•	25-27	
	CITED IN	the application whole document			
				1	
				1	
				1	
				Į.	
- 1					
i					
- 1					
l					
- 1				i	
ì					
				J	
			"I" term decreases possible after the later	stiesal filling dute	
**Spenda cut apressed cycles december 10: 10: 10: 10: 10: 10: 10: 10: 10: 10:					
Sing into					
"I." Securement which many throw denotes no priority claim(g) or investor an amount of countries on investor or in					
O'CODE of other special country (at special) The common of professor relevance the claimed favoration					
"O" Income and informing to an enal disclosives, usa, excitation, or electronic and the conference to investment an investment to see the electronic consideration of the electronic conference and electronic con					
for the the prior of the international filling safe bost in the color of the same place from the same plac					
v. com				<del></del>	
Dele # 40 .	tured Completon of th	elemented Series	Dita of Malitag of this leterational San	rd Resort	
	30 MAR	CH 1993	1 4, 04, 93		
	Smithing authority				
			Siparar of Assistant Officer		
	ECROPEA	N PATENT OFFICE	FRANCOIS J.C.		

				International pplicases No.	
			査 報	告	PCT/FI 92/00349
Box I Oreanniess where sorts	de daime were	found upper	thuble (Co	dimention of	item ( of first sheet)
Chân a Mou:     because they relate to subject	d materine non				ticle 17(IXs) for the following respects
"Kemark: Although	t claim 28 search has	is direc	ted to a	method	of the treatment of the sed on the alleged
Chime Nex.: because they relate to purisual extent that no meaningful an extent that no meaningful	of the instructions international sec	al application until can be can	that do not a rrad out, spa	omply with a calculy:	the prescribed requirements to such
3. Claims Not.: because they are dependent o	cisions and are mo	t draffed in ac	aran mil	the second of	and third ornerwood of Ruis Adjo).
Box II Observations where unity					
This Internacemal Security Authors					
				,,	
_					
As all required additional sea executable classes.	rab fors were deno	ally pound by the	Applicant, sh	as incornation	20) statep tabout count by
. [] 40 (II managan)					
of any additional (et.	d be ecurcless with	out effort just	ilying an acti	kional for, th	es Authority del not invat payment
_					
As andy some of the required covers only those claims for the covers only those claims.	additional search	for one tim	dy paid by a	n upplicant, s	this international search repers
	-maine sert b	ene' absonvemi	i crantes Mor	:	
No required moditional search refuncted to the shrunton for	fees were toppely to construct to the	paid by the ap	Stant Con	requestly, thi	is internazional seurch repers is
Remark on Process	E	Tim selicit	ional starch i	363 AELS 900	companied by the applicant's protest.
	(	No prote	st accompany	ed the payme	ens of additional search feet.

節 際 調 査 報 告

FI 9200349

This covers have the autous family members cristing to the potent documents cloud in the physical consistency in the complex are as restained as the European Patent Office EDP Ede on the European Patent Office and a sew circle for these searches are monetar since for the search as the European Patent Office is a sew circle for these searches are monetar since for the search as the European Patent Office is a sew circle for these searches are monetar since for the search as the European Patent Office is a sew circle for these searches are monetar since for the search as the European Patent Office is a sew circle for these searches are search as the European Search Se

## フロントページの続き

(81) 指定国 EP(AT, BE, CH, DE, DK, ES, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE), AT, AU, BG, CA, CH, CS, DE, DK, ES, FI, GB, HU, JP, KR, LU, NL, NO, NZ, PL, PT, RO, RU, SE, UA, US

(72)発明者 カルヤライネン、アルヤ レーナ フィンランド共和国、90650 オウル、ティーリチエ 15 セー 24 (72)発明者 エロランタ、マイレ マルヤタ フィンランド共和国、90230 オウル、メ ンチリネ 18

(72)発明者 サローネン、ヤルモ サカリ フィンランド共和国、20600 ツルク、テ ィルヘンカツ 21 エル 241

(72)発明者 シピレ、ハヌ タパニ フィンランド共和国、20500 ツルク、ケ ツリンカツ 14 ベー 38

(72)発明者 ハアパリンナ、アンチ サカリ フィンランド共和国、エスエフー20610 ツルク、スウルペエンカツ 35 アー 14